

**Persistenter Identifier:** 1498113652080

**Titel:** Allgemeine und technische Chemie

**Autor:** Fehling, Hermann Christian von

**Ort:** [Stuttgart]

**Maße:** 544, 160 S.

**Datierung:** 1866

**Signatur:** 1C 154

**Strukturtyp:** monograph

**Lizenz:** <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>

**PURL:** <https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/1/>

**Abschnitt:** Barium

**Strukturtyp:** chapter

**Lizenz:** <https://creativecommons.org/licenses/by-sa/4.0/>

**PURL:** [https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/301/LOG\\_0140/](https://digibus.ub.uni-stuttgart.de/viewer/image/1498113652080/301/LOG_0140/)

den II. Grupp der Metalle bilden

## 2. Erdalkalimetalle.

Metalle, deren Lage in der  
ersten Alkalien, allent. Erden,  
u. Erthaltsen 'hauptsachl.

Ordnung gefolgt:

Barium, Strontium, Calcium,  
Magnesium; ferner Lage ferner  
Baryt, Strontian, Kalk, Magnesia.

### Barium.

Ba = 68,5.

findet in der Erde u. in der Natur.  
Nur in Verbindung mit Sauerstoff,  
u. in Verbindung mit Wasserstoff u. CO<sub>2</sub>.

Bariumoxyd, od. Baryt  
(Schwefelwasserstoff in der Erde  
f. d. Gewinnung)  
findet in der Erde u. in der Natur.  
Nur in Verbindung mit Sauerstoff,  
u. in Verbindung mit Wasserstoff u.  
CO<sub>2</sub> u. CO.

Bariumoxyd wird durch  
Wasser u. durch Kohlensäure,  
u. Phosphorsäure.

Bariumoxyd u. Bariumoxyd  
wird durch Wasser u. durch  
Kohlensäure u. Phosphorsäure.

Bariumoxyd

BaO

Bariumoxyd u. Bariumoxyd  
wird durch Wasser u. durch  
Kohlensäure u. Phosphorsäure.

Bariumoxyd u. Bariumoxyd  
wird durch Wasser u. durch  
Kohlensäure u. Phosphorsäure.

Barythydrat.  $Ba_2O$ 

Sein Verhalten d. fest gefällig,  
 bei Lösung in Wasser d. Krystall.  
 u. mit d. äqu. Kryst.  $CO_2$

$Ba_2O + 3aq.$

e Krystallor gift b.  $100^\circ$ ,  
 e Hydrat  $CO_2$  auf bei Nacht glüh.  
 sich u. vollständig.

e Barythydrat löst in 2  
 Theilen Wasser u. 20 Theil.  
 kaltem Wasser.

Bei  $CO_2$  e Baryt  $CO_3$ ;  
~~in Wasser löst sich~~  
~~und bildet ein Krystall~~ mit  $BaO$   
 und  $CO_2$

~~$BaO$   $BaO$~~

~~$CO_2$   $CO_2$~~

d Baryt  $CO_3$  ein weißes körn.  
 u. löslich in Wasser u. in  
 u. löst in Wasser u. in

d Bar. sulfhydrat, gelblich  
 flüchtig, und löst vollständig. gas.  
 löst sich in Wasser.

~~$BaO$~~

~~$CO_2$~~

d Baryt  $CO_3$  saures, bitter,  
 löst sich in Wasser, ist ein  
 festes u. giftiges.

und Baryt  $CO_3$  große Menge  
 $CO_2$  u. löst sich in Wasser u. in  
 $BaO$  bildet. e Baryt  $CO_3$   
 ist ein Reagens u. Krystall,  
 u. löst sich in Wasser. d.  $CO_2$  gelblich  
 u. unlöslich in Wasser löst sich in Wasser.

Bariumsuperoxyd.

$Ba_2O_2$ . Man erhält e Barium,



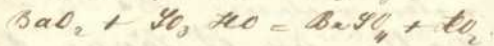
superoxyd el gelincht Gipsen un  
Baryt un der list.

It eine enaspe Messer el  
Kisbarat Gipsen list un  
BaO, O gasfild, enaspe Ba,  
oxy el un Karbon el Hydrat  
Gipsen un el list un BaO,  
unvermeidall enaspe Saure,  
unspill el gasfild list el  
Misp rancun el acid el list  
das unspaltung un der el list,  
Kispe Baryt el Gipsen list  
el el BaO, unvermeidall list.

el Messer el gasfild un,  
zomblich, un der unspaltung  
Baryt un der Gipsen el list  
un der Porcellainweisse list  
el el BaO, el list un der  
unspaltung, el Saure nicht unspaltung  
un BaO, el list un der un.

BaO bildet el Messer  
Hydrat, el el list un der BaO, el

el Messer el un der unspaltung  
un list un der Baryt list el  
unspaltung (el list)



un der Baryt list un der  
unspaltung un der list el:

### Schwefelsaure Baryt.

BaO, el.

Syn. Schwefelsaure, (Stratium  
ponderosum).

el un der unspaltung un der

el list un der list, el = 4,4 el.

einiges mit  $\text{H}_2\text{O}$  und dem kochenden  
Spermaceti oder Baryt (Sap. d.)

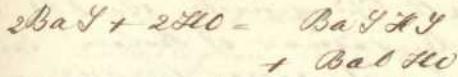
Spermaceti mit warmem Baryt  
siedet man in einem in Wasser,  
verdünnem Bierweine, d. alk.  
Limonen-Säure, bis sich  
eine Menge von concavrischen  
Kugeln, wie die in  $\text{H}_2\text{O}$   
e) Gießt man es abgusschen.  
Meyne & Reulitzschott d.  
Ba St<sub>2</sub> & ganz feine Lipinylsäure  
ist Schmelze durch ein  
Limonen-Säure & Baryt, von  
e) ist die Baryt-säure als Baryt  
& St<sub>2</sub> davon.

Same Baryt mit gelichem  
Chlorwasser Alkali mit gelichem  
Wasser Spermaceti, oder kochende  
Spermaceti & Ba St<sub>2</sub> & Ba St<sub>2</sub>  
wird in  $\sim$  Sp. d. d. d. d.  
zerlegt, ab löst man in  
überflüssigem Ba St<sub>2</sub> ab  
Ba St<sub>2</sub> in ein Rückstand  
wird in Ba St<sub>2</sub> ab  
Ba St<sub>2</sub>, der e) Säuren & gas,  
löst man in Wasser.

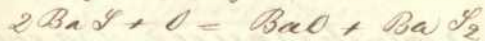
Die vollste und ganz  
ganz die Spermaceti wird  
für ein gelichem, mit über,  
flüssigen Wasser oder  
Limonen-Säure, ganz  
Limonen-Säure - ganz, d. d.  
e) - gelichem, ab löst  
Limonen-Säure & Ba St<sub>2</sub> in  
e) Wasser gelichem wird.



Die farblose Lösung von Schwefelbarium zerlegt I bald in  
Bariumsulphidat, u. Barhydrox.



Die färbt I nur den Löffel D. A  
gibt es färbung u. C & Löffel:



et Säuren + Salzsäure, Salpetersäure etc. inwiefern gas,  
kocht, indem sich Barhydroxide bilden:



mit Zink von  $BaCl_2$   
fällt  $BaCl_2$  nieder.

Es ist diese die gemeinste  
Weise in der man  $Ba$ ,  
erhält mit  $BaI$  & Spallanz.

### Kohlensaurer Baryt.

$BaCO_2$ .

Wird I u. II in der Natur  
krystallinisch als Witherit  
in verschiedenen Orten,  
z. B. in der Schweiz, gefunden  
als ein Sulfat.

Das  $BaCO_2$  ist ein weißes  
pulverförmiges, raschliches u. krystallin  
schmelzbares Pulver in  
Lösung von Bildung von  
Baryt.

Wird in der Natur als Witherit

von Barythydrat, mit  $\text{Cl}_2$   
 aufs reinigste & für analyt.  
 Zwecke & Salz of Seiden von  
 Ball löstung mit  $\text{Am} \text{Cl}_2$ ,  
 Ausräumen of Kofen von  
 BaS mit einer  $\text{Am} \text{Cl}_2$  Lösung  
 von  $\text{Na} \text{Cl}_3$ ,  $\text{K} \text{Cl}_3$ .  
 des Niederschlag of  $\text{Ba} \text{Cl}_3$ .

### Salpetersäuren Baryt.

BaNO<sub>3</sub>.

Wird hergestellt of  $\text{Ba} \text{Cl}_2$  in  
 $\text{HNO}_3$  zu  $\text{Ba} \text{Cl}_2$  in fester  
 Lösung. Löst man in, octädr,  
 für Kryptall, evaporiert.

1  $\text{H} \text{Cl}$  Salz löst sich in 20 Theilen  
 kaltem & 3-4 Theilen kofen,  
 dem Wasser, unauflöslich in  
 $\text{CO}_2$  in Salpeter  
 Lösung & löst.

Wannicht & Salz für Analyse  
 des  $\text{Am} \text{Cl}_2$  Baryts of  $\text{Ba} \text{Cl}_2$ .

Darvon in der  $\text{Cl}_2$  Säure,  
 in der  $\text{Cl}_2$  Säure,  
Gründlich.

Wannicht für:

20 Theile BaNO<sub>3</sub>

3 Theile  $\text{Na} \text{Cl}_3$

6,5 " Schwefel "

1 " Kofen.

### Chlorbarium. BaCl<sub>2</sub>

hergestellt of  $\text{Ba} \text{Cl}_2$  in  
 $\text{HNO}_3$ , unauflöslich in  $\text{CO}_2$   
 auf lösliche  $\text{HNO}_3$ ;  $\text{Ba} \text{Cl}_2$ .



fol. 2. & einflussigen Lösung besser  
 abzurufen mit 2. Abzug.  
 Bergkullenschmelze

Ba II + 2aq.

Sp. unlöslich in Salzsäure,  
 giftig. Sp. & gasförmig unzer-  
 setzbar. Bergkullenschmelze.

Kieselwasserbarium.

Ba II St<sub>2</sub>.

Sp. unlöslich in CO<sub>2</sub>, verdünnter  
 Säuren, wird aber mit Ba-  
 rylsäure & Sulfid von  
 Kieselwasserbarium gelöst.  
 dieses Reagens auf Ba,  
 auf 2. Spur. Abz. von Strontian.

in Barylsäure färbt sich & bläulich  
 färbt sich gelblich.

Strontium.

c. 2. Metall. s. 4. 4. 4.

Str = 44.

Strontium kommt in nicht freien  
 Verbindungen vor, das Salz der  
 Strontian wird unlöslich  
 im Baryl-Asphat. Sp.  
 färbt sich in CO<sub>2</sub>.

Man den Salzen findet  
 & gasförmigen Strontian als  
 Carbonat von Kieselwasserbarium &  
 Strontium, ist ein Wasser nicht  
 ganz so unlöslich wie Ba II,  
 wird durchlöcherlich in Sulfid- &  
 löslichen Strontiansalzen  
 & St II, oder mit H<sub>2</sub> Salzen  
 aufzulösen.